## **SYNTHÈSES**

# DE PHARMACIE

## ET DE CHIMIE

PRÉSENTÉES ET SOUTENUES A L'ÉCOLE DE PHARMACIE, le 9 juillet 4853,

PAR E. DUBOURDIEU,

NÉ A TARBES.



#### PARIS.

E. THUNOT ET C', IMPRIMEURS DE L'ÉCOLE DE PHARMACIE, RUE RACINE, 26, PRÈS DE L'ODÉON.

4855

#### PROFESSEURS DE LA FACULTÉ DE MÉDECINE.

MM. Duméril. Bouchardat.

## ÉCOLE SPÉCIALE DE PHARMACIE.

#### ADMINISTRATEURS.

MM. Bussy, Directeur.
Guibourt, Secrétaire, Agent comptable.
Leganu, Professeur titulaire.

#### PROFESSEURS.

MM. BUSSY.

GAULTIER DE CLAUBRY.

LECANU.

CHEVALLIER.

GUIDOURT.

GUILBERT.

CHATIN.

BOTAIIQUE

CAVENTOU.

TOXICOlogie.

SOUBEIRAN.

Physique.

#### AGRÉGÉS.

MM. GRASSI.
DUCOM.
FIGUIER.
ROBIQUET,
REVEIL.

Nota. L'École ne prend sous sa responsabilité aucune des opinions émises par les candidats,

## SYNTHÈSES **G** DE PHARMACIE ET DE CHIMIE

PRÉSENTÉES ET SOUTENUES A L'ÉCOLE DE PHARMACIE.

#### SIROP DE PAVOTS BLANCS.

(Sirop Diacode.)

SYRUPUS CUM PAPAVERE.

Extrait alcoolique de Pavot (Extractum Papaveris alcoole paratum).

Eau pure (Aqua pura).

Sirop simple (Syrupus simplex).

Faites dissoudre l'extrait dans l'eau; filtrez la dissolution, ajoutez-la au sirop bouillant, et faites cuire en consistance de sirop.

Trente grammes de ce Sirop de Pavot contiennent trente centigrammes d'extrait.

## PATE DE GOMME ARABIQUE.

(Pâte de Guimauve.)

MASSA CUM GUMMI ARABICO.

2. Gomme arabique blanche (Gummi arabicum	).	. 1000
Sucre blanc (Saccharum album)		. 1000
Eau commune (Aqua communis)		. 500
Eau de Fleurs d'Oranger (Aqua Naphe)		. 128
Blancs d'œufs (Albumen ovorum)		. nº 42
Nettoyez la gomme, à l'aide d'un canif, de tout	es le	s impuretés
qui peuvent adhérer à sa surface ; pilez-la et passe	ez-la	au tamis de
crin; faites-la dissoudre dans l'eau à la chaleur e	du ba	in-marie et
dans une bassine plate : ajoutez le sucre, et fait	es év	aporer tou-
jours au bain-marie et en remuaut continuelleme		
sistance de miel épais.		
•		

D'autre part, battez les blancs d'œufs avec l'eau de fleur d'oranger jusqu'à ce qu'ils soient réduits en une mousse blanche, légre et volumineuse; ajontez-les alors par portions à la pâte de gomme que vous tiendrez sur le feu et que vous agiterez très-vivement. Lorsque la totalité des œufs aura été introduite dans la pâte, continuez à remuer pour faciliter l'évaporation, et quand la pâte sera arrivée à une consistance telle qu'elle n'adhère plus en l'appliquant avec la spatule sur le dos de la main , coulez-la sur une table ou dans des boîtes couvertes d'amidon.

## ALCOOLAT DE GARUS.

ALCOOLATUM VULGO DICTUM GARL

Aloès succotrin (Aloe soccotrina).				
				()
Myrrhe (Myrrha)				2
Safran (Crocus sativus)				В
Cannelle (Laurus Cinnamomum).				2
Girofles (Caryophyllus aromaticus).				9
Noix muscades (Myristica moschata	i)			5
Alcool à 21° Cart. (56° cent.) (Alco	ool).			1000
Eau de fleurs d'oranger (Aqua Nap	ohe).			60
Laissez macérer pendant deux jours,	et dis	tillez	au bai	n-marie
jusqu'à ce que vous ayez obtenu une qu				
égale à			٠.	500
Si à cette liqueur on ajoute				
Sirop de Capillaire (Syrupus cum	ı Adiai	tho).		625
on aura l'Elixir de Garus, auquel on p			er une	conlen
inuna dordo on v signant una annatité	outra	TOTAL .	la cofe	coulcu.
jaune dorée en y ajoutant une quantité	sums	ante c	e saira	ın prea
lablement macéré dans				
Eau de fleurs d'oranger (Aqua N	aphe).			36

## VIN DE QUINQUINA.

VINUM CUM CORTICE KINAKINA.

2 Quinquina gris (Cinchona Condaminea).			100
Alcool à 21° Cart. (56° cent.) (Alcool).			200
Vin rouge généreux (Vinum rubrum).			1600
Concassez le quinquina, versez dessus l'a contact dans un vase fermé pendant vingt-qu	alcool,	et la	issez en
le vin; faites macérer pendant huit jours, er temps; passez avec expression et filtrez.	agitar	eures nt de t	; ajoutez temps en

## ÉLECTUAIRE DIASCORDIUM.

#### DIASCORDIUM.

21	Feuilles sèches de Scordium (Teucrium Scor	dium	).	h
7	Fleurs de Roses rouges (Rosa gallica).		· .	1
	Racine de Bistorte (Polygonum Bistorta).			1
	de Gentiane (Gentiana lutea).			- 1
	- de Tormentille (Tormentilla erecta).			4
	Semences d'Épine vinette (Berberis vulgaris)	).		4
	Gingembre (Zinziber officinate)			
	Poivre long (Piper longum)			
	Cassia lignea (Laurus cassia)			1
	Cannelle (Laurus cinnamomum)			1
	Dictame de Crète (Origanum dictamnus).			1
	Styrax calamite (Styrax calamita)			1
	Galbanum (Galbanum)			1
	Comme arabique (Gummi arabicum).			1
	Bol d'Arménie préparé (Bolns orientalis).			6
	Extrait d'Opium (Extractum Opii)			
	Miel rosat dépuré et rapproché en consista	nce o	de	
	miel ordinaire (Mellitum cum Rosis rubris	).		100
	Vip d'Espagne (Vinum hispanicum)			25
	aites dissondre l'extrait d'Opium dans le vin			
rosa	t liquéhé, puis peu à peu toutes les autres	subst	ances	don
vou	s aurez fait une poudre fine; pistez bien la	mas	se, d	e ma
nièi	e à obtenir un mélange exact ; conservez l'élect	uaire	dansı	an po
pon	r l'usage.			

Deux grammes de diascordium contiennent 1 centigramme d'extrait d'opium.

## OXYDE NOIR DE FER.

(Ethiops martial.)

OXYDUM FERROSO FERRICUM.

Oxide De ger

Simaille de for pur

100

dant que le liquide puisse couler lorsque l'on incline la terrine. Tassez un peu le mélange, et abandonnez-le à l'action de l'air: la masse ne tardera pas à s'échauffer. Remuez-la alors modérément, avec une spatu'e, pour renouveler ses points de contact avec l'air: ajoutez de l'eau pour remplacer celle qui s'évapore, de manitere à maintenir la matière constamment humide. Cette opération est accompagnée d'une production de chaleur qui élève la température de la masse, lorsqu'on opère sur des quantités considérables, jusqu'à 60 et 70° cent. Au bout de deux ou trois jours la limaille sera entièrement refroidie, et l'oxydation s'arrêtera.

Mettez alors le produit dans un mortier de fer; triturez-le fortement, afin de séparer l'oxyde du fer non attaqué; jetez-le ensuite sur un tamis de crin serré, et lavez le tout à grande eau jusqu'à ce que le liquide cesse de passer coloré en noir. La limaille non oxydée restera en grande partie sur le tamis, l'oxyde sera entraîné par l'eau. On décantera celle-ci avec rapidité après l'avoir agitée; on enlèvera ainsi par décantation tout l'oxyde qu'elle contient; les portions les plus lourdes qui restent au fond du vase et qui peuvent contenir des parcelles de fer seront remises avec la limaille; l'oxyde sera jeté sur une toile serrée, égoutté et mis à la presse; on le desséchera rapidement en le tenant renfermé dans des feuilles de papier joseph, afin d'éviter l'oxydation que l'air lui fait épronver tant qu'il n'est pas parfaitement sec

La limaille non attaquée sera traitée de nouveau comme précédemment, et donnera une nouvelle quantité d'oxyde.

Lorsque la température est peu élevée, comme dans l'hiver, ou que l'opération se fait trop lentement, on favorise la réaction en plaçant le vase qui contient la limaille dans une étuve à 30° environ, ou en employant au lieu d'une terrine un mortier de fer préalablement échauffé comme pour la préparation du chocolat.

L'éthiops martial doit être d'une couleur noire foncée veloutée, saus mélange de rouge, attirable à l'aimant et entièrement soluble, sans effervescence, dans l'acide chlorhydrique.

## ACIDE BORIQUE.

(Acide boracique,)
ACIDUM BORICUM.

24	Borax du commerce (Boras sodicus)	300
	Eau (Aqua)	2000
	Acide sulfurique (Acidum sulfuricum) à 66°.	100
	Albumine d'un œuf (Albumen ovi gallinacei) dé-	
	layée dans eau	1000

(Cick borique)

(Borac puri fic en pandre)

100

Reide Suffrique a loubie. Whool rectifie

Quetochlorure de Moreure

I norouse bus

Dissolvez le borax dans l'eau; ajoutez-y l'albumine; faites chauffer jusqu'à ébullition ; jetez sur un blanchet.

Ajoutez peu à peu l'acide sulfurique dans la liqueur chaude en avant soin d'agiter avec une baguette de verre, et passez de nouveau.

Laissez refroidir et cristalliser; après vingt-quatre heures. faites égoutter complétement la masse cristallisée ; lavez les cristaux sans les enlever de la terrine, en arrosant toute la surface avec de l'eau froide. Faites égoutter de nouveau. Divisez la masse en gros fragments, que vous laisserez séjourner pendant quelques jours sur des doubles de papier non collé; achevez la dessiccation à l'étuve.

L'acide borique brut de Toscane peut être employé comme le précédent, après avoir été purifié; il suffit pour cela de le dissoudre dans l'eau, de clarifier la liqueur au blanc d'œuf et de faire cristalliser.

## ACIDE SULFURIQUE ALCOOLISÉ.

(Eau de Rabel.)

ACIDUM SULFURICUM ALCOOLISATUM \*\*\*\*\*\*\*\*\*\*\*\*

Acide sulfurique (Acidum sulfuricum) à 66°. . . Alcool (Alcool) à 33° Cart. (85° cent.) . . . Mêlez peu à peu en versant l'acide sur l'alcool ; laissez déposer. décantez et conservez dans un flacon pour l'usage.

#### DEUTOCHLORURE DE MERCURE.

(Sublimé corrosif.)

CHLORURETUM HYDRARGYRICUM. \*\*\*\*\*\*\*\*

 $\mathcal{U}$  Mercure (Hydrargyrum). . . . . Acide sulfurique à 66º ( Acidum sulfuricum ). Sel marin décrépité (Chloruretum sodicum). . . Versez le métal et l'acide dans une capsule en porcelaine propre à soutenir le feu; placez-vous dans un courant d'air et faites chauffer pour déterminer la réaction de l'acide sur le mercure; soutenez ensuite la chaleur jusqu'à dessiccation complète de la masse. Laissez refroidir, pulvérisez, puis ajoutez le sei marin décrépité et pulvérisé, et mèlez exactement; introduisez le mèlange dans un matras à sublimation qui ne devra en être rempli qu'aux 2/8 seulement. Fermez le col du matras avec un petit pot de faience renversé; disposez-le ensuite dans un bain de sable en tôle, placé sous une bonne cheminée et chauffez avec beaucoup de ménagement.

Sur la fin de l'opération, on élève un peu plus la température, afin de consolider le pain de sublimé; mais il faut prendre garde de trop chauffer, afin de ne pas le volatiliser et le dissiper à l'extérieur.

Si par ce procédé, en raison d'une préparation imparfaite du deutosulfate de mercure, il se formait une petite quantité de protochlorure, il serait facile de la séparer attendu que, en raison de sa moins grande voltailité, le protochlorure forme une couche bien distincte, au-dessous du sublimé corrosif.

Le sublimé corrosif est soluble dans l'eau distillée, dans l'alcool et dans l'éther. Sa dissolution aqueuse précipite en jaune orangé par la potasse et la soude, et en blanc par l'ammoniaque.